

# DELPHION

RESEARCH

PRODUCTS

INSIDE DELPHION

Log Out Work Files Saved Searches

My Account

Search: Quick/Number Boolean Advanced Der

## Derwent Record

Er

View: [Expand Details](#) Go to: [Delphion Integrated View](#)

Tools: Add to Work File: [Create new Worl](#)

Derwent Title: **Stable aq. alkyl tri:alkoxy-silane hydrolysate soln. - used for water-impermeabilising inorganic oxide esp. building material and foamed PVA**

Original Title: **EP0049365A2: Stable aqueous impregnating solutions made from hydrolysed alkyltrialkoxysilanes**

Assignee: **DYNAMIT NOBEL AG** Standard company  
Other publications from **DYNAMIT NOBEL AG (DYN)**...

Inventor: **SCHMIDT W;**

Accession/Update: **1982-31268E / 198216**

IPC Code: **B05D 5/00 ; C04B 41/28 ; C07F 7/18 ; C08J 9/40 ; C09K 3/18 ; C10M 3/44 ;**

Derwent Classes: **A82; E11; L02; P42;**

Manual Codes: **A01-A03**(Silicon containing monomers, condensants) , **E05-E02**((Cyclo)aliphatic compound with Si-C bond [general]) , **L02-D14**(Concrete additives and coatings)

Derwent Abstract: **(EP0049365A)** New stable aq. alkyl-silanol solns. contain 0.5-45 (2-40) wt.% alkyl-trialkoxysilane hydrolysates having formula  $\text{CH}_3\text{CH}_2\text{CH}_2\text{-Si}(\text{OH})_n(\text{OR}')^{3-n}$  (I) (where R' is 1-4C alkyl and n is 1-3) and pref. have pH 2-7. (I) are prep'd. by mixing alkyl-trialkoxysilanes with water at pH 1-7 (2-3.5) at room temp. Heating is not required, since silanol- formation is exothermal. Soln. use for the water-repellent impregnation of inorganic oxide-, esp. building material and for camouflage impregnation is claimed.

Family:	PDF Patent	Pub. Date	Derwent Update	Pages	Language	IPC Code
	<b>EP0049365A *</b>	1982-04-14	198216	13	German	C04B 41/28
	Des. States: (R) AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE					
	Local appls.: <b>EP1981000106892</b> Filed:1981-09-03 (81EP-0106892)					
	<b>US4708743 =</b>	1987-11-24	198749	4	English	C09K 3/18
	Local appls.:					
	<b>DE3173444G =</b>	1986-02-20	198609		German	C04B 41/49
	Local appls.:					
	<b>EP0049365B =</b>	1986-01-08	198603		German	C04B 41/28
	Des. States: (R) AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE					
	Local appls.:					
	<b>CA1196653A =</b>	1985-11-12	198550		English	C07F 7/18
	Local appls.:					

☒ [US4517375](#) = 1985-05-14 198522 4 English C07F 7/08  
 Local appls.: [US1986000846496](#) Filed:1986-03-26 (86US-0846496)  
 -----  
☒ [US4352894](#) = 1982-10-05 198242 4 English C08J 9/40  
 Local appls.: [US1982000375941](#) Filed:1982-05-07 (82US-0375941)  
 -----  
☒ [JP57126878A](#) = 1982-08-06 198237 English C04B 41/22  
 Local appls.:  
 -----  
☒ [DE3037220A](#) = 1982-04-29 198218 German B05D 5/00  
 Local appls.:  
 -----

☒ INPADOC  
 Legal Status:

[Show legal status actions](#)

☒ Priority Number:

Application Number	Filed	Original Title
<a href="#">DE1980003037220</a>	1980-10-02	STABILE WAESSRIGE IMPRAENIERLOESUNGEN AUS HYDROLIERTEN ALKYLTRIALKOXISILANAN

☒ Chemical  
 Indexing Codes:

[Show chemical indexing codes](#)

☒ Polymer  
 Multipunch Codes:

[Show polymer multipunch codes](#)

☒ Title Terms:

STABILISED AQUEOUS ALKYL TRI ALKOXY SILANE HYDROLYSATE  
 SOLUTION\*WATER IMPERMEABLE INORGANIC OXIDE BUILD MATERIAL  
 FOAM PVA

Index Terms:

POLYVINYL ALCOHOL

[Pricing](#) [Current charges](#)

**Derwent Searches:** [Boolean](#) | [Accession/Number](#) | [Advanced](#)

Data copyright Thomson Derwent 2003

**THOMSON**  
 ★

Copyright © 1997-2005 The Thor

[Subscriptions](#) | [Web Seminars](#) | [Privacy](#) | [Terms & Conditions](#) | [Site Map](#) | [Contact U](#)

12

## EUROPÄISCHE PATENTANMELDUNG

21 Anmeldenummer: 81106892.3

51 Int. Cl.<sup>3</sup>: **C 07 F 7/18**  
**C 04 B 41/28, C 08 J 9/40**

22 Anmeldetag: 03.09.81

30 Priorität: 02.10.80 DE 3037220

43 Veröffentlichungstag der Anmeldung:  
14.04.82 Patentblatt 82/15

84 Benannte Vertragsstaaten:  
AT BE CH DE FR GB IT LI LU NL SE

71 Anmelder: DYNAMIT NOBEL AKTIENGESELLSCHAFT  
Patentabteilung Postfach 1209  
D-5210 Troisdorf, Bez. Köln(DE)

72 Erfinder: Schmidt, Werner, Dr.  
Drachenfelsstrasse 49  
D-5205 St. Augustin(DE)

54 Stabile wässrige Imprägnierlösungen aus hydrolysierten Alkyltrialkoxisilanen.

57 Die vorliegende Erfindung behandelt wässrige Lösungen von Hydrolysaten definierter Alkyltrialkoxisilane, die wasserlöslich und über einen Zeitraum von mehreren Tagen stabil sind. In diesen Hydrolysaten sind ein bis drei der Alkoxygruppen der Alkyltrialkoxisilane durch OH-Gruppen ersetzt. Der Alkylrest ist bevorzugt der Propylrest; es kann aber auch der Isobutyl- oder Äthylrest sein. Die Herstellung dieser wässrigen Lösungen erfolgt im schwach sauren Milieu im pH-Bereich zwischen 1,0 und 7, bevorzugt zwischen 2,0 und 3,5. Ein zusätzliches Erwärmen soll dabei nicht erfolgen, da die Silanolbildung exotherm ist. Die neuen wässrigen Lösungen eignen sich zum Hydrophobieren von anorganisch oxidischem oder silikatischem Material und zur Imprägnierung von aufgeschäumten Kunststoffen.

EP 0 049 365 A2

-1-

1

Troisdorf, den 19. Aug. 1980

OZ:80072 (3059) Dr.Sk/Ce

DYNAMIT NOBEL AKTIENGESELLSCHAFT

5

Troisdorf, Bez. Köln

Stabile wässrige Imprägnierlösungen aus hydro-  
lysierten Alkyltrialkoxisilanen

- 10 Gegenstand der vorliegenden Erfindung sind Lösungen von Silanolen, die durch Hydrolyse von Alkyltrialkoxisilanen hergestellt wurden, deren Alkoxigruppen teilweise oder vollständig hydrolysiert sind. Die Lösungen sind, je nach Herstellbedingungen, bis zu mehreren Tagen stabil. Sie  
15 eignen sich im besonderen Maße zum Hydrophobieren von anorganisch-oxidischem Material.

Es ist bekannt, daß Alkyltrialkoxisilane als Imprägniermittel für Mauerwerk, Beton oder anderem anorganisch-oxi-  
20 dischem Material eingesetzt werden können (DE-PS 20 29 446). Diese Alkyltrialkoxisilane sind zwar Flüssigkeiten, sie werden jedoch als verdünnte Lösungen eingesetzt, wobei die bevorzugten Lösungsmittel Alkohole sind. Lösungen in Wasser konnten bisher nicht eingesetzt werden, da die Alkyltri-  
25 alkoxisilane in Wasser nur sehr wenig oder gar nicht lös-

1 lich sind. Auch eine hydrolytische Abspaltung der Ester-  
gruppen führt in der Regel nicht zu einem stabilen wasser-  
löslichen Produkt, da unter den Bedingungen der Hydrolyse  
die OH-Gruppen der entstehenden Silanole so reaktionsfähig  
5 sind, daß sie sehr schnell mit anderen Hydroxylgruppen  
reagieren, wobei diese Hydroxylgruppen sowohl von dem an-  
organisch-oxidischem Material als auch von benachbarten  
Silanolen stammen können. Aufgrund dieser Reaktionsmög-  
lichkeiten sind wässrige Lösungen von Alkyltrialkoxisilane  
10 nicht stabil.

Andererseits bewirkt die Reaktionsfähigkeit der OH-Gruppen  
der Alkylsilanole auch eine schnelle Verankerung der  
Alkyltrialkoxisilane auf der anorganisch-oxidischen Ober-  
15 fläche, mit der die bei der Hydrolyse <sup>intermediär</sup> entstehenden Sila-  
nole reagieren und damit einen festen Verbund zwischen  
Alkylsilan und der zu imprägnierenden Oberfläche ergeben.  
Diese Reaktion, die zu dem festen Verbund führt, kann je-  
doch erst nach erfolgter Hydrolyse des Alkyltrialkoxi-  
20 silans erfolgen.

Alkoholische Lösungen von Alkyltrialkoxisilanen als Im-  
prägnierungsmittel haben weiterhin den Nachteil der Brenn-  
barkeit. Besonders beim Arbeiten in geschlossenen Räumen  
25 kann der verdunstende Alkohol leicht zu Bränden führen.  
Diese Nachteile durch Verwendung von Wasser anstelle des  
Alkohols als Lösungsmittel zu vermeiden, war wegen der  
Unlöslichkeit der betreffenden Alkyltrialkoxisilane in  
Wasser nicht möglich.

30

Im Falle einer hydrolytischen Spaltung im wässrigen Medium  
sind aber solche Lösungen wegen der Reaktivität der dabei  
sich bildenden Silanole nicht stabil und werden schnell  
trübe; diese Instabilität wässriger Lösungen von Silanolen  
35 wird durch den in manchen Anwendungsfällen notwendigen

- 3 -

- 1 Zusatz von basischen Mitteln noch gefördert. (Vgl. US-PS  
38 79 206).

Es sind zwar durch die DE-PS 10 69 057 wässrige Lösungen  
5 von Alkyltrialkoxisilanen bekannt, die auch als Imprägnierungsmittel eingesetzt werden. Hier handelt es sich aber um spezielle Silane, deren Estergruppierung Glycol-ester sind, die nur schwer zu hydrolysieren sind und deshalb ohne besondere Zusätze mit Wasser keine Silanole  
10 bilden. In diesen Lösungen liegen also keine Silanole vor. Auch wirken diese speziellen Silane nicht in der oben beschriebenen Weise durch Reaktion freier Hydroxylgruppen mit der Oberfläche, sondern durch Bildung eines Silikonharzes, das auf der Oberfläche einen Film bildet.

15 Es bestand nun die Aufgabe, eine Imprägnierlösung auf der Basis von Alkyltrialkoxisilanen zu finden, in der diese Silane in hydrolysierter Form vorliegen, die stabil ist und die ein nicht brennbares Lösungsmittel enthält.

20 In Erfüllung dieser Aufgabe wurden nun stabile wässrige Lösungen von Alkyltrialkoxisilanen, bei denen die Alkoxigruppen teilweise oder vollständig durch Hydroxylgruppen ersetzt sind, gefunden. Die Alkylgruppen dieser Silanole  
25 sind gradkettig und können bis zu 4 C-Atomen enthalten. Die bevorzugte Alkylgruppe ist die n-Propylgruppe. Die Alkoxigruppen der Alkyltrialkoxisilane, aus denen die vorliegenden Silanole hergestellt sind, haben Alkylreste mit 1-4 C-Atomen. Die bevorzugten Silanole entsprechen  
30 der Formel  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Si(OH)}_n(\text{OR}')_{3-n}$ , in der R' für einen Alkylrest mit 1-4 C-Atomen steht und n Werte zwischen 1 und 3 annehmen kann.

Es wurde überraschenderweise gefunden, daß die genannten  
35 Trialkoxisilane sich unter bestimmten Bedingungen zu den

1 entsprechenden wasserlöslichen Silanolen hydrolysieren  
lassen und daß die erhaltene wässrige Lösung dieser Sila-  
nole stabil ist. Es ist zwar bekannt, daß sich beim  
Mischen von Alkyltrialkoxisilanen mit angesäuertem Wasser  
5 die entsprechenden Silanole bilden; wenn keine besonderen  
Maßnahmen getroffen werden, sind diese Lösungen aber unbe-  
ständig. Die beanspruchten Silanole bleiben jedoch in  
wässriger Lösung stabil, wenn ihre Herstellung bei Zimmer-  
temperatur erfolgt und der pH-Bereich der Lösung zwischen  
10 1,0 und 7,0, bevorzugt zwischen 2,0 und 3,5, liegt.

Je näher bei der Herstellung dieser Lösungen der pH-Wert  
am Neutralpunkt liegt, um so länger dauert die Herstellung  
der stabilen Silanollösungen. Es ist deshalb zweckmäßig,  
15 bei der Herstellung einen pH-Wert von 5,0 nicht zu über-  
schreiten. Technisch akzeptable Herstellzeiten liegen  
innerhalb des angegebenen bevorzugten pH-Bereichs. Die  
pH-Werteinstellung erfolgt bevorzugt durch starke Mineral-  
säuren, wie z.B. Salz- oder Schwefelsäure; es eignen sich  
20 dazu aber auch starke organische Säuren, wie z.B. Ameisen-  
säure.

Die Herstellung erfolgt ohne Erwärmen eines Gemisches aus  
Alkyltrialkoxisilan und Wasser. Die Wassermenge liegt über  
25 der Menge, die für die stöchiometrische Umsetzung notwendig  
ist. Zweckmäßigerweise stellt man die Lösung so her, daß man  
bezogen auf die gesamte Lösung, 0,5 bis 60 Gew.-% Alkyl-  
trialkoxisilan einsetzt. Ein Erhitzen dieses Gemisches ist  
nicht notwendig, da die Silanolbildung exotherm ist. Zur  
30 Reaktionsbeschleunigung ist es möglich, das Gemisch gering-  
fügig zu erwärmen; dabei sollten Temperaturen über 40 °C  
jedoch vermieden werden.

In der erhaltenen Silanollösung ist der bei der Hydrolyse  
35 freigesetzte Alkohol noch enthalten. Er braucht nicht

- 5 -

1 abdestilliert zu werden. Diese Silanollösung kann nach Bedarf noch weiter mit Wasser so weit verdünnt werden, wie es für die technischen Anwendungen notwendig ist.

5 Die Konzentration der Alkylsilanole in der Lösung kann zwischen 0,5 und 45 Gew.-% schwanken. Bevorzugt werden 2 bis 40 Gew.-%ige Lösungen eingesetzt.

Der Begriff "stabil" soll im Sinne der vorliegenden Er-  
10 findung bedeuten, daß sich die in Lösung befindlichen Silanole nicht spontan zu höher molekularen und in Wasser unlöslichen Siloxanen umsetzen; d.h. die Lösungen bleiben je nach Säuregrad bis über 80 Stunden trübungsfrei und können während dieser Zeitdauer wirkungsvoll zum Imprä-  
15 gieren eingesetzt werden. Solche länger stehenden Lösungen können auch Oligomerisierungsprodukte der beanspruchten Silane in Lösung enthalten.

Es wäre zu erwarten gewesen, daß sich mit den neuen  
20 wässrigen Lösungen der Alkylsilanole die gleichen Materialien in eben solcher Weise hydrophobieren lassen wie mit einer alkoholischen Lösung von Propyltrialkoxisilan. Es wurde jedoch überraschend gefunden, daß die wässrige Lösung der Silanole eine sehr viel bessere hydrophobierende  
25 Wirkung zeigt als alkoholische Lösungen von z.B. Propyltrialkoxisilanen. So genügt z.B. für die Hydrophobierung von geschäumtem Chivadolimni oder Trachyglas, beides silikatische Materialien, die für Isolierzwecke Verwendung finden, bereits eine etwa 0,75 %ige Silanollösung in Wasser,  
30 um eine praktisch vollständige Hydrophobierung zu erzielen, während mit einer 1 %igen äthanolischen Lösung des entsprechenden Alkylsilans nur etwa eine 40 %ige Hydrophobierung zu erreichen war (vgl. Beispiel 1). Bei Kalksandstein entspricht die Hydrophobierung mit einer 7,5 %igen Silanol-  
35 lösung etwa der Wirkung einer 40 %igen alkoholischen Propyl-



1 trialkoxisilanlösung (vgl. Beispiel 2). Auch poröse Klinker werden mit 1 %iger wässriger Silanollösung besser hydrophobiert als mit einer 40 %igen alkoholischen Propyltrialkoxisilanlösung (vgl. Beispiel 3).

5

Die zu hydrophobierenden Substanzen sind im allgemeinen anorganisch-oxidischer Beschaffenheit, bevorzugt silikatischer Natur, die auch aufgeschäumt sein können. Zu den hydrophobierbaren Substanzen zählen demzufolge synthetische  
10 oder natürliche Baustoffe wie Kalksandstein, Naturstein (z.B. Sandstein), Trachyt, Asbest, Asbestzement, Blähton, Beton in seinen verschiedenen Verarbeitungstypen wie z.B. Schwerbeton, Leichtbeton, Gas- und Schaumbeton, Ziegel, Dachsteine, Mörtel und Putze. Diese Materialien können auch  
15 am Ort ihrer Herstellung mit den neuen Imprägnierlösungen hydrophobiert werden, ohne daß die Gefahr von Lösungsmittelbränden oder giftigen Abgasen besteht.

Die hydrophobierende Wirkung der wässrigen Silanollösungen  
20 beschränkt sich jedoch nicht auf oben genannte oxidisch-silikatische Verbindungen. Auch ein Polyvinylalkohol-Schaumstoff kann mit den neuen Alkylsilanollösungen hervorragend hydrophobiert werden (vgl. Beispiel 5).

#### 25 Beispiel 1

Herstellung einer wässrigen Silanollösung:

50 g Propyltrimethoxisilan werden mit 50 g Wasser gemischt, dem 3 Tropfen 1 %iger HCl zugesetzt waren. Unter Rühren bei  
Zimmertemperatur hydrolysiert das Silan innerhalb von 10  
30 bis 15 Minuten unter schwacher Erwärmung und bildet eine klare Lösung von theoretisch 37 g Silantriol. Die Lösung bleibt bis zum Beginn einer Trübung mindestens drei Tage lang stabil. Sie läßt sich mit beliebigen Mengen Wasser verdünnen, um die für den jeweiligen technischen Verwen-  
35 dungszweck erwünschte Silankonzentration zu erhalten.

- 7 -

1 Verwendet man statt Propyltrimethoxisilan die entsprechende Äthoxiverbindung, so ergeben sich etwa die gleichen Fakten. Die wässrige Lösung enthält dann theoretisch 29 g Silantriol.

5

### Beispiel 2

Hydrophobieren von expandiertem Chivadolimni:

Je 100 g des Minerals Chivadolimni mit einer Körngröße von 0,5 bis 2,5 mm Durchmesser und einem spezifischen Gewicht von 2400 kg/m<sup>3</sup> wurden mit je 200 g der unter b - d genannten Hydrophobierlösung innig gemischt und anschließend 2 Stunden bei 120 °C getrocknet. In ein senkrecht stehendes Rohr von 5 cm lichter Weite, das unten mit einem Sieb verschlossen ist, wurde das so vorbehandelte Material in 15 einer Schichthöhe von 24,6 cm eingefüllt und gewogen. Die Füllung wurde oben mit einem Stempel festgehalten. Dann wurde das Rohr bis über die Füllgrenze 15 Minuten lang in Wasser von Zimmertemperatur getaucht, anschließend herausgenommen, 5 min. lang in 45° Neigung abtropfen gelassen und aus- 20 gewogen. Die Gewichts Differenz des gefüllten Rohres vor und nach dem Tauchen ist ein Maß für die Hydrophobierung. Angegeben werden Gew.-% Wasseraufnahme, bezogen auf das Trockengewicht des eingesetzten Minerals.

25

### Tabelle 1

Behandlungsmittel	Wasseraufnahme
a) unbehandelt	265 %
30 b) Äthanol	236 %
c) PTMO, 1 Gew.-% gelöst in Äthanol	168 %
d) Propylsilanol, 1 Gew.-%, gelöst in Wasser	71 %

35 PTMO=Propyltrimethoxisilan.

- 8 -

- 1 Wie ein Blindversuch mit wassergesättigtem Mineral zeigte, betrug die im gefüllten Rohr mechanisch anhaftende Wassermenge jeweils über 50 %, die bei allen genannten Werten abgezogen werden muß, so daß die Hydrophobierung nach d) 5 praktisch vollständig war.

Die Messung mit c) wurde auch nach 16-tägiger Lagerzeit des silanisierten Materials durchgeführt. Das Ergebnis blieb das gleiche.

10

### Beispiel 3

Imprägnieren von Kalksandstein:

- Ein Kalksandstein wurde 1 Minute lang in die in der Tabelle 2 genannten Prüflösungen getaucht, anschließend 15 7 Tage lang an der Luft bei Zimmertemperatur trocknen gelassen, ausgewogen und dann bis zu 1 cm in Wasser eintauchend hohl gelagert. Bei dem so gelagerten Stein wurde die aufgenommene Wassermenge von Zeit zu Zeit ausgewogen.

20

Tabelle 2

Imprägnierlösung		Lagerzeit in Wasser	% Wasseraufnahme
a) Wasser	1	Tage	11,5
	5	"	11,8
	10	"	12,2
25			
b) wässriges Hydro- lysats aus 10 % PTMO	1	Tage	0,3
	5	"	1,0
	10	"	1,0
c) alkoholische Lösung von 40 % PTMO	1	Tage	0,4
	5	"	1,0
	10	"	1,1
30			

PTMO = Propyltrimethoxysilan.

- 35 Aus der Tabelle geht hervor, daß eine mit 10 % PTMO herge-

- 9 -

- 1 stellte Silanollösung ebenso gut hydrophobierend wirkt wie eine 40 %ige alkoholische Lösung des analogen Trimethoxisilans.

#### 5 Beispiel 4

Hydrophobieren von Klinker:

- Gebrennte poröse Klinker, sogenannte Zippa-Klinker, wurden wie in Beispiel 2 1 Minute lang in die in Tabelle 3 genannte Prüflösung getaucht. Nach dem Trocknen wurde aus-
- 10 gewogen. Die gewogenen Steine wurden so in Wasser gelegt, daß das Wasser noch 1 cm über der obersten Steinfläche überstand. Bei den so gelagerten Steinen wurde die aufgenommene Wassermenge von Zeit zu Zeit ausgewogen.

15 Tabelle 3

Imprägnierlösung	Lagerzeit in Wasser	% Wasseraufnahme
a) Wasser	1 Tage	6,5
	5 "	7,2
	10 "	7,6
b) wässriges Hydrolysats aus 0,5 % PTMO	1 Tage	1,3
	5 "	1,8
	10 "	2,0
c) wässriges Hydrolysats aus 1,0 % PTMO	1 Tage	0,6
	5 "	0,8
	10 "	1,0
d) äthanolische Lösung von 40 % PTMO	1 Tage	0,2
	5 "	0,4
	10 "	1,4

25

30 PTMO = Propyltrimethoxisilan.

- 10 -

- 1 Über einen Zeitraum von 10 Tagen betrachtet, ist hier eine wässrige Silanollösung aus 1 % PTMO einer 40 %igen alkoholischen Silanlösung bereits überlegen.

### 5 Beispiel 5

Hydrophobieren von Kugeln aus Blähton:

Die z.B. als Zuschlagstoffe für Beton verwendeten Blähtonkugeln haben einen Durchmesser von 4 bis 8 mm, sind porös und sehr saugfähig. Zur Hydrophobierung wurden

- 10 Proben dieser Kugeln mit einer Imprägnierlösung innig vermischt, die jeweils 10 % des Eigengewichts der Kugeln entsprach. Diese Lösungsmenge wurde von den Kugeln ganz aufgenommen. Anschließend wurden die Kugeln 2 Stunden bei 110 °C getrocknet und nach dem Erkalten in ausgewogenen
- 15 Portionen unter Wasser gelagert. Von Zeit zu Zeit wurde die Wasseraufnahme der Kugeln bestimmt.

Tabelle 4-

20	Imprägnierlösung	Lagerzeit in Wasser	% Wasseraufnahme
	a) Wasser	1 Tage	18
		3 "	22
		6 "	27
25	b) wässriges Hydro- lysat aus 0,1 % PTMO	1 Tage	4
		3 "	6
		6 "	11
	c) wässriges Hydro- lysat aus 2,0 % PTMO	1 Tage	3
		3 "	4
		6 "	8
30	d) wässriges Hydro- lysat aus 4,0 % PTMO	1 Tage	1
		3 "	2
		6 "	4
35	e) äthanolische Lösung von 0,5 % PTMO	1 Tage	4
		3 "	10
		6 "	15

- 11 -

1	f) äthanolische Lösung von 0,5 % IBTMO	1	Tage	6
		3	"	12
		6	"	17
5	g) äthanolische Lösung von 4,0 % IBTMO	1	Tage	6
		3	"	10
		6	"	13

PTMO = Propyltrimethoxisilan

IBTMO = Isobutyltrimethoxisilan.

- 10 Die in der Tabelle angegebenen Prozentzahlen für den Gehalt an Wirkstoff beziehen sich jeweils auf das Gewicht der Kugeln.

- 15 Aus der Tabelle ist ersichtlich, daß der Effekt einer wässrigen Silanollösung aus 0,1 % PTMO von alkoholischen Silanlösungen auch in 5 bis 40-facher Konzentration nicht erreicht werden kann.

#### Beispiel 6

- 20 Hydrophobieren von Schaumstoff:

Eine 5 mm dicke Polyvinylacetat-Schaumstoffplatte wurde in Streifen von 5 x 17 cm Größe geschnitten. Tauchte man einen solchen Streifen von etwa 14 g Gewicht 15 Minuten lang in kaltes Wasser, so nahm er etwa 200 % seines

- 25 Trockengewichts an Wasser auf. Dieser Vorgang war reversibel.

Enthielt das Wasser jedoch ein Hydrolysat aus 2,5 % PTMO, so war der Vorgang nicht mehr reversibel. Nach dem

- 30 Trocknen betrug die Wasseraufnahme des Schaumstoffstreifens nach 15 Minuten Tauchen dann nur noch 15 %, nach 30 Minuten 19 %. Ein Vergleichsversuch mit einer äthanolischen Lösung von 2,5 % Isobutyltrimethoxisilan ergab als Effekt der Hydrophobierung eine resultierende Wasseraufnahme von  
35 80 bis 93 %.

- 1 -

1 Patentansprüche:

1. Stabile wässrige Lösungen von hydrolysierten Alkyltrialkoxisilanen.
- 5 2. Stabile wässrige Lösungen gemäß Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß die hydrolysierten Alkyltrialkoxisilane der Formel  $\text{CH}_3\text{-CH}_2\text{-CH}_2\text{-Si(OH)}_n(\text{OR}')_{3-n}$  entsprechen, in der R' für einen Alkylrest mit 1-4 C-Atomen steht und n Werte zwischen 1 und 3 annehmen kann.
- 10 3. Stabile wässrige Lösungen gemäß Anspruch 1 oder 2, gekennzeichnet durch einen Gehalt an 0,5 bis 45 Gew.-%, bevorzugt 2 bis 40 Gew.-%, an hydrolysierten Alkyltrialkoxisilanen.
- 15 4. Stabile wässrige Lösungen gemäß einem der Ansprüche 1 bis 3, dadurch gekennzeichnet, daß die Lösung einen pH-Wert zwischen 2 und 7 besitzt.
- 20 5. Verwendung der wässrigen Lösungen gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4 zur hydrophobierenden Imprägnierung von anorganisch-oxidischem Material.
- 25 6. Verwendung der wässrigen Lösungen gemäß Anspruch 5 zur Hydrophobierung von Baumaterialien aus anorganisch-oxidischem Material.
- 30 7. Verwendung der wässrigen Lösungen gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4 zur hydrophobierenden Imprägnierung von verschäumtem Polyvinylalkohol.
8. Verwendung der wässrigen Lösungen gemäß einem der Ansprüche 1 bis 4 zu Tarnimprägnierungen.

35